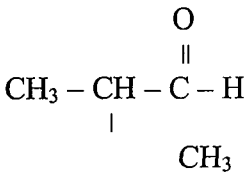
Le produit d'oxydation ménagée est un aldéhyde, donc l'alcool contenu dans le flacon est de classe primaire.

b) Les alcools concernés sont des alcools primaires. Donc il s'agit de (A) et de (C).

4)

a) Entre (A) et (C) ,le seul alcool à chaîne ramifiée est (C) $\Leftrightarrow$ (C) est l'alcool contenu dans le flacon.

b) Etant le produit de l'oxydation ménagée de (C) , l'aldéhyde (E) a la formule semi-développée :



5)

a) Le produit (F) appartient à la famille des acides carboxyliques.

b) Soit M la masse molaire du composé (F) et n le nombre de moles de (F) contenues dans sa solution aqueuse de volume V et de concentration C.
On a alors $m = n.M$ et $n = C.V \Leftrightarrow m = C.V.M$
Or $M = 4.M_C + 8.M_H + 2.M_O = 4 \times 12 + 8 \times 1 + 2 \times 16 \Leftrightarrow$
$M = 88\ g.mol^{-1}$
$\Leftrightarrow m = 10^{-1} \times 50.\ 10^{-3} \times 88 = 0{,}44\ g.$

EXERCICE 5 :

1)

$CH_3 - \underset{\displaystyle OH}{\underset{\vert}{CH}} - CH_3$	$CH_3 - CH_2 - CH_2 - OH$
Propan – 2 – ol	Propan – 1 – ol

2)

a) Le composé B appartient à la famille des aldéhydes, tandis que le composé D appartient à la famille des acides carboxyliques.

b) (A) est un alcool primaire car son oxydation ménagée donne un aldéhyde.

c) (B) : C_2H_5-CHO et (D) : $C_2H_5 - COOH$.

3) La concentration $C = \frac{n}{V}$, par la suite $n = C.V = 5.10^{-2} \times 0{,}04 = 2.10^{-3}$ mol.

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn